(19)【発行国】日本国特許庁(JP)	(19) [Publication Office] Japanese Patent Office (JP)
(12)【公報種別】公開特許公報 (A)	(12) [Kind of Document] Japan Unexamined Patent Publication (A)
(11)【公開番号】特開2000-144175(P20 00-144175A)	(11) [Publication Number of Unexamined Application] Japan U nexamined Patent Publication 2000 - 144175(P2000 - 144175A)
(43)【公開日】平成12年5月26日(2000.5. 26)	(43) [Publication Date of Unexamined Application] 2000 May 26 day (2000.5.26)
(54)【発明の名称】ドライクリーニング用洗浄基剤組成物	(54) [Title of Invention] CLEANSING BASE COMPOSITION F OR DRY CLEANING
(51)【国際特許分類第7版】	(51) [International Patent Classification 7th Edition]
C11D 1/722	C11D 1/722
[FI]	[FI]
C11D 1/722	C11D 1/722
【審査請求】未請求	[Request for Examination] Examination not requested
【請求項の数】3	[Number of Claims] 3
【出願形態】FD	[Form of Application] Floppy disk
【全頁数】 5	[Number of Pages in Document] 5
(21) 【出願番号】特願平10-341051	(21) [Application Number] Japan Patent Application Hei 10 - 3 41051
(22) 【出願日】平成10年11月13日(1998. 1 1. 13)	(22) [Application Date] 1998 November 1 3 days (1998.11.13)
(71) 【出願人】	(71) [Applicant]
【識別番号】00006769	[Applicant Code] 000006769
【氏名又は名称】ライオン株式会社	[Name] LION CORPORATION (DB 69-055-2757)
【住所又は居所】東京都墨田区本所 1 丁目 3 番 7 号	[Address] Tokyo Sumida-ku Honjo 1-3-7
(72) 【発明者】	(72) [Inventor]
【氏名】野村 弘毅	[Name] Nomura Hirotake
【住所又は居所】東京都墨田区本所1丁目3番7号 ラ イオン株式会社内	[Address] Inside of Tokyo Sumida-ku Honjo 1-3-7 Lion Corporation (DB 69-055-2757)
(72)【発明者】	(72) [Inventor]

JP 00144175A Machine Translation

【氏名】高橋 史

【住所又は居所】東京都墨田区本所1丁目3番7号 ライオン株式会社内

(74) 【代理人】

【識別番号】100086542

【弁理士】

【氏名又は名称】臼村 文男 (外1名)|

【テーマコード(参考)】4H003

【Fターム(参考)】4H003 AB22 AC08 AC09 AE06 DA01 (57)【要約】

【課題】 ドライクリーニング用洗浄剤に用いられる洗浄基剤組成物において、アルキルフェノールエトキシレートを使用することがなくとも、特定の他のノニオン界面活性剤を併用することにより、優れた抱水能を得る。

【解決手段】 (A)炭素数8~18の直鎖第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル、または炭素数8~16の $\alpha$ -メチル分岐第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル及びそれらの混合物と:(B)炭素数8~16の第二級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル、または炭素数9~16の多分岐鎖を有する第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル及びそれらの混合物を含有するドライクリーニング用洗浄剤組成物。

#### 【特許請求の範囲】|

【請求項1】 下記の(A)及び(B)を含有することを特徴とするドライクリーニグ用洗浄基剤組成物。

- (A) 炭素数  $8 \sim 1$  8の直鎖第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル、または炭素数  $8 \sim 1$  6の $\alpha$  メチル分岐第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル及びそれらの混合物。
- (B) 炭素数8~16の第二級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル、または炭素数9~16の多分岐鎖を有する第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル及びそれらの混合物。

[Name] Takahashi history

[Address] Inside of Tokyo Sumida-ku Honjo 1-3-7 Lion Corporation (DB 69-055-2757)

(74) [Attorney(s) Representing All Applicants]

[Applicant Code] 100086542

[Patent Attorney]

[Name] USUMURA FUMIO (1 OTHER)

[Theme Code (Reference)] 4H003

# (57) [Abstract]

[Problem] Also without being times when alkylphenol ethoxyl ate is used in cleansing base composition which issued for detergent for dry cleaning, you obtain water-holding ability which issuperior by jointly using specific other nonionic surfactant.

[Means of Solution] (A) Polyoxyethylene alkyl ether or add e thylene oxide to carbon number 8 to 16 - methyl branch primary alcohol polyoxyethylene alkyl ether and mixture of those whichadd ethylene oxide to carbon number 8 to 18 straight chain primary alcohol; detergent composition for dry cleaning which contains thepolyoxyethylene alkyl ether and mixture of those which add ethylene oxide to primary alcohol which possesses the multibranched chain of polyoxyethylene alkyl ether or carbon number 9 to 16 which adds ethylene oxide to the(B) carbon number 8 to 16 secondary alcohol.

## [Claim(s)]

- [Claim 1] Cleansing base composition for dry Castanea crenat a Sieb. et Zucc. =  $\mathcal{I}$  which designates that thebelowmentioned (A) and (B) is contained as feature.
- (A) Polyoxyethylene alkyl ether or add ethylene oxide to carb on number 8 to 16 methyl branch primary alcohol polyoxyethylene alkyl ether and mixture of those whichadd ethylene oxide to carbon number 8 to 18 straight chain primary alcohol.
- (B) Polyoxyethylene alkyl ether and mixture of those which a dd ethylene oxide to primary alcohol whichpossesses multibranched chain of polyoxyethylene alkyl ether or carbon number 9 to 16 which adds theethylene oxide to carbon number 8 to 16 secondary alcohol.

上記(B)成分の第二級アルコールのエチレンオキサイド付加物におけるエチレンオキサイドの平均付加モル数が1~14の範囲であり、多分岐鎖を有する第一級アルコールのエチレンオキサイド付加物におけるエチレンオキサイドの平均付加モル数が1~14の範囲である請求項1に記載のドライクリーニグ用洗浄基剤組成物。

【請求項3】 上記(A)成分と(B)成分の混合比が 重量比で(A):(B)=90:10~10:90であ る請求項1または2に記載のドライクリーニグ用洗浄基 剤組成物。

#### 【発明の詳細な説明】

### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、衣類をはじめとする繊維製品類のドライクリーニング用洗浄剤に用いる洗 浄基剤組成物に関する。

## [0002]

【従来の技術】ドライクリーニング用洗浄剤に用いる洗浄基剤組成物に関して求められる性能の一つとして、ドライクリーニングを行う際の洗浄溶剤に一定量以上の水を安定に可溶化できる能力(以降、抱水能として記載)が要求されている。従来はこの能力に優れた基剤であった長鎖アルキルフェノールにエチレンオキシドを付加したアルキルフェノールエトキシレートを洗浄基剤して田いたが、アルキルフェノールエトキシレートは近年環境ホルモンに影響を与える可能性のある物質として問題視されており、人体への影響を鑑みると使用を差し控えなければならない現状にある。しかし、一般のアルコールエトキシレートでは十分な抱水能を発現できないといった現状もある。

# [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、アルキルフェノールエトキシレートを使用しなくとも良好な抱水能を示すドライクリーニング用洗浄剤を作るにあたり、十

[Claim 2] Average number of moles added of ethylene oxide in ethylene oxide addition product of straight chain primary alcohol of theabove-mentioned (A) component is range of 1 to 14, average number of moles added of ethylene oxidein ethylene oxide addition product of - methyl branch primary alcohol is range of 1 to 14,

Average number of moles added of ethylene oxide in ethylene oxide addition product of secondary alcohol of theabove-mentioned (B) component is range of 1 to 14, cleansing base composition for thedry Castanea crenata Sieb. et Zuci-7 which is stated in Claim 1 where average number of moles added of ethylene oxidein ethylene oxide addition product of primary alcohol which possesses multibranched chain is range ofthe 1 to 14.

[Claim 3] Mixing ratio of above-mentioned (A) component a nd (B) component being weight ratio, cleansing base composition for dry Castanea crenata Sieb. et  $Zuc=\mathcal{I}$  which is stated in Claim 1 or 2 which is a (A) : (B) =90:10 to 10:90.

# [Description of the Invention]

## [0001]

[Technological Field of Invention] This invention regards clean sing base composition which is used for detergent for dry cleaning of fiber product which begin clothing.

# [0002]

[Prior Art] Case where dry cleaning is done as one of performa new which issought in regard to cleansing base composition which is used for detergent for thedry cleaning, in washing solvent water of constant amount or more capacity (Later, as water-holding ability statement) which instability solubilizing it is possible is required. Until recently, it used alkylphenol ethoxylate which adds ethylene oxide to long chain alkylphenolwhich is a base which is superior in this capacity as cleansing base, butwhen alkylphenol ethoxylate is considered problem as substance which has possibilitywhich recently produces effect on environmental hormone considers influence to the human body you must refrain use, there is a present state. But, there is also a present state that with general alcohol ethoxylate cannot revealthe sufficient water-holding ability.

## [0003]

[Problems to be Solved by the Invention] When this invention does not use alkylphenol ethoxylate and also makes detergent for the dry cleaning which shows satisfactory water-holding

分な抱水能を発現することが可能となるドライクリーニング用洗浄基剤組成物を提供することを目的とする。

## [0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らの検討によれば、特定のアルコールエトキシレート系ノニオン界面活性剤を組み合わせることにより、十分な抱水能を発現することが可能となることを見いだし、本発明を完成するに至った。すなわち、本発明のドライクリーニング用洗浄剤組成物は、以下の(A)および(B)成分を含有することを特徴とする。

- (B) 炭素数8~16の第二級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル、または炭素数9~16の多分岐鎖を有する第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル及びそれらの混合物。

#### [0005]

【発明の実施の形態】本発明では(A)成分のノニオン 界面活性剤と(B)成分のノニオン界面活性剤とが組み 合わされて用いられる。

(A) 成分のノニオン界面活性剤としては、次の(Aー1)、(A-2)のいずれか、または両者の混合物が用いられる。

(A-1): 炭素数8~18の直鎖第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル(直鎖第一級アルコールの工チレンオキサイド付加物)。用いられるアルコールの具体例としてはヤシ油由来のアルコールやパーム核油由来のアルコールから得られるものなどが挙げられる。エチレンオキサイドの平均付加モル数としては1~14の範囲が好適であり、好ましくは1~12の範囲である。なお、平均付加モル数が7~14の範囲のものを選択する際には、(B)成分としては平均付加モル数が1~6の範囲のものを選択するのが好ましい。

【0006】(A-2):炭素数8~16 $0\alpha$ -メチル分岐第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したボリオキシエチレンアルキルエーテル( $\alpha$ -メチル分岐第一級アルコールのアルキレンオキサイド付加物)。用いられるアルコールの具体例としてはドバノール、オキソコール、ダイヤドール等の商品名で知られている合成

ability, it designates that cleansing base compositionfor dry cleaning where it becomes possible to reveal sufficient waterholding ability, isoffered as objective.

## [0004]

[Means to Solve the Problems] You discovered fact that it becomes possible, to reveal sufficient water-holding abilitydue to especially according to examination of these inventors, combiningthe specific alcohol ethoxylate nonionic surfactant, this invention reached to completion. detergent composition for dry cleaning of namely, this invention designates that (A) and (B) componentbelow is contained as feature.

- (A) Polyoxyethylene alkyl ether or add ethylene oxide to carb on number 8 to 16 methyl branch primary alcohol polyoxyethylene alkyl ether and mixture of those whichadd ethylene oxide to carbon number 8 to 18 straight chain primary alcohol.
- (B) Polyoxyethylene alkyl ether and mixture of those which a dd ethylene oxide to primary alcohol whichpossesses multibranched chain of polyoxyethylene alkyl ether or carbon number 9 to 16 which adds theethylene oxide to carbon number 8 to 16 secondary alcohol.

## [0005]

[Embodiment of Invention] With this invention being combine d with nonionic surfactant of (A) component, and thenonionic surfactant of (B) component it is used.

- (A) As nonionic surfactant of component, following (A-1), it can use any ofthe (A-2), or mixture of both.
- (A 1): Polyoxyethylene alkyl ether which adds ethylene oxid e to carbon number 8 to 18 straight chain primary alcohol (ethylene oxide addition product of straight chain primary alcohol). You can list alcohol of palm oil derivation and those etc which areacquired from alcohol of palm kernel oil derivation as embodiment of alcoholwhich is used. Range of 1 to 14 is ideal as average number of moles added of ethylene oxide, is range of the preferably 1 to 12. Furthermore, when average number of moles added selects those of range of the 7 to 14, it is desirable for average number of moles added to select those of range of the 1 to 6 as (B) component.
- [0006] (A 2): Polyoxyethylene alkyl ether which adds ethyle ne oxide to carbon number 8 to 16 methyl branch primary alcohol (alkylene oxide adduct of methyl branch primary alcohol). You can list synthetic alcohol which is known with Dovanol , oxo call and the diamon  $\mbox{\it F-}\mbox{\it ipl}\mbox{\it 1}$  or other tradename as embodiment of alcohol which is used. Range of 1

アルコールが挙げられる。エチレンオキサイドの平均付加モル数としては1~14の範囲が好適であり、好ましくは1~12の範囲である。なお、平均付加モル数が7~14の範囲のものを選択する際には、(B)成分としては平均付加モル数が1~6の範囲のものを選択するのが好ましい。

【0007】(B)成分のノニオン界面活性剤としては、次の(B-1)、(B-2)のいずれか、または両者の混合物が用いられる。

(B-1): 炭素数8~16の第二級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル(第二級アルコールのエチレンオキサイド付加物)。用いられるアルコールの具体例としてはソフタノール等の商品名で知られている合成アルコールが挙げられる。エチレンオキサイドの平均付加モル数としては1~14の範囲が好適であり、好ましくは1~12の範囲である。なお、平均付加モル数が7~14の範囲のものを選択する際には、(A)成分としては平均付加モル数が1~6の範囲のものを選択するのが好ましい。

【0008】(B-2): 炭素数9~16の多分岐鎖を有する第一級アルコールにエチレンオキサイドを付加したポリオキシエチレンアルキルエーテル(多分岐鎖を有する第一級アルコールのエチレンオキサイド付加物)。用いられるアルコールの具体例としてはイソトリデシルアルコール等に代表されるブテンの2量体もしくは3量体またはプロビレンの3~5量体等から得られる合成アルコールが挙げられる。エチレンオキサイドの平均付加モル数としては1~14の範囲が好適であり、好ましくは1~12の範囲である。なお、平均付加モル数が7~14の範囲のものを選択する際には、(A)成分としては平均付加モル数が1~6の範囲のものを選択するのが好ましい。

【0009】(A)成分と(B)成分の混合比は重量比で(A):(B)=90:10~10:90の範囲で用いられることが好ましく、さらに好ましくは(A):(B)=80:20~20:80の範囲である。本発明のドライクリーニング用洗浄基剤組成物は目的とするドライクリーニング用洗浄剤の目的に応じ、他のアニオン活性剤やカチオン活性剤と組合せた後、溶剤などで希釈して洗浄剤としてもよく、また単に溶剤で希釈して洗浄剤として使用することも可能である。

#### [0010]

【発明の効果】本発明によれば、ドライクリーニング用 洗浄剤に用いられる洗浄基剤組成物において、アルキル フェノールエトキシレートを使用することがなくとも、 特定の他のノニオン界面活性剤を併用することにより、 優れた抱水能を得ることができる。 to 14 is ideal as average number of moles added of ethylene oxide, is range of the preferably 1 to 12. Furthermore, when average number of moles added selects those of range of the 7 to 14, it is desirable for average number of moles added to select those of range of the 1 to 6 as (B) component.

[0007] (B) As nonionic surfactant of component, following (B - 1), it can use any ofthe (B - 2), or mixture of both.

(B - 1): Polyoxyethylene alkyl ether which adds ethylene oxide e to carbon number 8 to 16 secondary alcohol (ethylene oxide addition product of secondary alcohol). You can list synthetic alcohol which is known with Softanol or other tradename as embodiment ofthe alcohol which is used. Range of 1 to 14 is ideal as average number of moles added of ethylene oxide, is range of the preferably 1 to 12. Furthermore, when average number of moles added selects those of range of the 7 to 14, it is desirable for average number of moles added to select those of range of the 1 to 6 as (A) component.

[0008] (B - 2): Polyoxyethylene alkyl ether which adds ethyle ne oxide to primary alcohol which possesses multibranchedchain of carbon number 9 to 16 (Possesses multibranched chain ethylene oxide addition product of primary alcohol which). dimer of butene which is represented in isotridecyl alcohol etc as theembodiment of alcohol which is used or you can list synthetic alcohol which isacquired from trimer or 3 to pentamer etc of propylene. Range of 1 to 14 is ideal as average number of moles added of ethylene oxide, is range of the preferably 1 to 12. Furthermore , when average number of moles added selects those of range of the7 to 14, it is desirable for average number of moles added to select those of range of the1 to 6 as (A) component.

[0009] (A) As for mixing ratio of component and (B) component it is desirable with the weight ratio to be used in range of (A): (B) =90:10 to 10:90, furthermore it is a range of preferably (A): (B) =80:20 to 20:80. cleansing base composition for dry cleaning of this invention other anion surfactant and after combining with cation surfactant, diluting with solvent etc according to the object of detergent for dry cleaning which is made object, it is be possible in addition as detergent diluting simply with solvent, the fact that you use as detergent possible.

[0010]

[Effects of the Invention] According to this invention, also wit hout being times when alkylphenol ethoxylate issued in cleansing base composition which is used for detergent for dry cleaning, it canacquire water-holding ability which is superior by jointly using specificother nonionic surfactant.

[0011]

【実施例】 [抱水能の試験方法] 100mLビーカーにドライクリーニング用石油系溶剤40mLを入れ、これに洗浄剤5gを添加する。これをマグネチックスターラーで攪拌を行いながら水を少量ずつ添加する。4分間攪拌を行った後の外観を目視にて判定し、液の明らかな濁りや分離を生じた点を終点とする。判定は以下の数1の算出式に基づき、以下の基準にて抱水能を判定した。尚、ドライクリーニング用石油系溶剤としては、ナフテゾールL (日本石油製) を用いた。

[0012]

【数1】

水の添加量 (mL) 抱水能=----×100 40

◎ : 抱水能 10.0以上

○ 抱水能 8.7以上

〇': 抱水能 7.5以上

△ : 抱水能 6.2以上

× 抱水能 6 2未満

【0013】実施例1~7、比較例1~4

後記の表1、表2に示すようにドライクリーニング用洗 浄基剤組成物を調製し、この洗浄基剤組成物を70重量 部、ナフテゾールL:ベンジルアルコール=1:2重量 比で混合した溶剤を30重量部の割合で混合し、洗浄剤 とし、抱水能を評価した。表中の記載の詳細は以下の通 りである。

【 0 0 1 4 】 ノニオン a 1 : ヤシ油由来のアルコール (直鎖第一級、炭素数 8 ~ 1 8) にエチレンオキサイドを平均3 モル付加させたもの

ノニオン a 2: ヤシ油由来のアルコール(直鎖第一級、 炭素数 8~18)にエチレンオキサイドを平均 5 モル付 加させたもの

ノニオンa3:αーメチル分岐第一級アルコールと直鎖

[0011]

[0012]

[Mathematical Formula 1]

.dbl circ. : Water-holding ability 10. 0 or greater

.circ.: Water-holding ability 8. 7 or greater

.circ. ': Water-holding ability 7. 5 or greater

: Water-holding ability 6. 2 or more

X: Under of water-holding ability 6.2

[0013] Working Example 1 to 7 and Comparative Example 1 to 4

As Table 1 of postscript, shown in Table 2, it manufactured th ecleansing base composition for dry cleaning, this cleansing base composition it mixed solvent which is mixed withthe 70 parts by weight and 77 - 11 L: benzyl alcohol =1: double weight ratio at ratio of 30 parts by weight, made the detergent, appraised water-holding ability. Although in the table as follows is detailed is stated.

[0014] Nonion a1: Ethylene oxide even 3 mole was added to alc ohol (straight chain primary and carbon number 8 to 18) of palm oil derivationthe thing

Nonion a2: Ethylene oxide even 5 mole was added to alcohol (straight chain primary and carbon number 8 to 18) of palm oil derivation the thing

Nonion a3: Ethylene oxide even 3 mole was added to blend (lin

JP 00144175A Machine Translation

第一級アルコールの混合物(直鎖率80%、炭素数12~13)にエチレンオキサイドを平均3モル付加させたもの

ノニオン a 4 : αーメチル分岐第一級アルコールと直鎖 第一級アルコールの混合物(直鎖率 8 0 %、炭素数 1 2 ~13)にエチレンオキサイドを平均 5 モル付加させた もの

ノニオン $a5: \alpha$ -メチル分岐第一級アルコールと直鎖 第一級アルコールの混合物(直鎖率80%、炭素数12  $\sim 13$ )にエチレンオキサイドを平均2モル付加させた もの

ノニオン $a6: \alpha$ -メチル分岐第一級アルコールと直鎖 第一級アルコールの混合物(直鎖率60%、炭素数12 $\sim 13$ )にエチレンオキサイドを平均7モル付加させた もの

ノニオンa7:αーメチル分岐第一級アルコールにエチ レンオキサイドを平均3モル付加させたもの

【0015】ノニオンb1:直鎖第二級アルコール(炭素数12~14)にエチレンオキサイドを平均3モル付加させたもの

ノニオン b 2 : 直鎖第二級アルコール(炭素数 1 2 ~ 1 4)にエチレンオキサイドを平均 5 モル付加させたもの

ノニオン b 3 : 直鎖第二級アルコール(炭素数 1 2 ~ 1 4)にエチレンオキサイドを平均 9 モル付加させたもの

ノニオン b 4 : 直鎖第二級アルコール (炭素数 1 2~1 4) にエチレンオキサイドを平均 1 2 モル付加させたもの

ノニオン b 5 : 多分岐鎖第一級アルコール(炭素数 1 3 ) にエチレンオキサイドを平均 3 モル付加させたもの

ノニオン b 6 : 多分岐鎖第一級アルコール(炭素数 1 3 ) にエチレンオキサイドを平均 5 モル付加させたもの

[0016]

【表 1 】

表1:洗浄剤組成物および評価結果

ear chain ratio 80 % and carbon number 12 to 13) of - methyl branch primary alcohol andthe straight chain primary alcohol thing

Nonion a4: Ethylene oxide even 5 mole was added to blend ( lin ear chain ratio 80 % and carbon number 12 to 13) of - methyl branch primary alcohol andthe straight chain primary alcohol thing

Nonion a5: Ethylene oxide even 2 mole was added to blend ( lin ear chain ratio  $80\,\%$  and carbon number 12 to 13) of - methyl branch primary alcohol andthe straight chain primary alcohol thing

Nonion a6: Ethylene oxide even 7 mole was added to blend ( lin ear chain ratio 60 % and carbon number 12 to 13) of - methyl branch primary alcohol andthe straight chain primary alcohol thing

Nonion a7: Ethylene oxide even 3 mole was added to - meth yl branch primary alcohol thing

[0015] Nonion b1: Ethylene oxide even 3 mole was added to str aight chain secondary alcohol (carbon number 12 to 14) thing

Nonion b2: Ethylene oxide even 5 mole was added to straight c hain secondary alcohol (carbon number 12 to 14) thing

Nonion b3: Ethylene oxide even 9 mole was added to straight c hain secondary alcohol (carbon number 12 to 14) thing

Nonion b4: Ethylene oxide even 12 mole was added to straight chain secondary alcohol (carbon number 12 to 14) thing

Nonion b5: Ethylene oxide even 3 mole was added to multibran ched chain primary alcohol (carbon number 13) thing

Nonion b6: Ethylene oxide even 5 mole was added to multibran ched chain primary alcohol (carbon number 13) thing

[0016]

[Table 1]

Table 1: Detergent composition and evaluation result

実 施

例

1 2 3 4

5 6 7

Working Example

1 2 3 4 5 6 7

ISTA's Paterra(tm), Version 1.5 (There may be errors in the above translation. ISTA cannot be held liable for any detriment from its use. WWW: http://www.intlscience.com Tel:800-430-5727)

洗浄基剤組成物(wt%	)			•	Cleansing base composition (wt%)
A成分					Ingredient A
ノニオン a 1 90 80 87	40	18	20	-	Nonion al 40 18 20 - 90 80 87
ノニオンa 2 	_	-	-	40	Nonion a2 40
B成分					Ingredient B
ノニオンb 1 	-	-	-	60	Nonion b1 60
ノニオン b 2 10 20 13	60	82	80	-	Nonion b2 60 82 80 - 10 20 13
A:B重量比 90:10 80:20 87:13	40:60	18:82	20:80	40:60	A: B weight ratio 40: 60 18: 82 20: 80 40: 60 90: 10 8 0: 20 87: 13
抱水能 ○ ◎ ○	0	Ο'	0	0	Water-holding ability .dbl circcirc. ' .dbl circcircdbl circ.
[0017]					[0017]
【表2】					[Table 2]
表 2 :洗浄基剤組成は	るよび評	価結果			Table 2: Cleansing base composition and evaluation result
		比!	較 例		Comparative Example
	1	2	3	4	1 2 3 4
洗浄基剤組成物(wt%)					Cleansing base composition (wt%)
A成分					Ingredient A
ノニオン a 1	_	-	-	50	Nonion al 50
ノニオンa 2	-	100	-	50	Nonion a2 - 100 - 50
B成分					
					Ingredient B

ノニオン62 50 Nonion b2 50 A:B重量比 0:100 100:0 0:100 100:0 A: B weight ratio 0: 100 100: 0 0: 100 100: 0 抱水能 Water-holding ability XX XX 【0018】 実施例8~18 [0018] Working Example 8 to 18 後記の表3および表4に示すようにドライクリーニング As shown in Table 3 and Table 4 of postscript, it manufactured 用洗浄基剤組成物を調製し、この洗浄基剤組成物を70 cleansing base composition for thedry cleaning, this cleansing 重量部、ナフテゾールL: ベンジルアルコール=1:1 base composition it mixed solvent which is mixed with 70 parts 重量比で混合した溶剤を30重量部の割合で混合し、洗 by weight and the t > 7 + y - jp11 L: benzyl alcohol = 1:1 浄剤とした。 weight ratio at ratio of 30 parts by weight, made detergent. [0019] [0019] 【表3】 [Table 3] 表3:洗浄基剤組成および評価結果 Table 3: Cleansing base composition and evaluation result 例 Working Example 8 9 10 11 9 10 12 13 11 12 13 洗浄基剤組成物(wt%) Cleansing base composition (wt%) A成分 Ingredient A ノニオンa 1 43.3 60 65.7 Nonion al 43.3 60 65.7 ノニオンa3 Nonion a3 ノニオンa4 Nonion a4 ノニオンa5 Nonion a5 ノニオンa6 Nonion a6 20 20 20 20 B成分 Ingredient B

ISTA's Paterra(trn), Version 1.5 (There may be errors in the above translation. ISTA cannot be held liable for any detriment from its use. WWW: http://www.intlscience.com Tel:800-430-5727)

20

Nonion b1

20

20

20

20

ノニオン61

JP 00144175A Machine	Transl	ation			
20 —					
ノニオン <b>b2</b> 20 -	-	16. 1	_	-	Nonion b2 - 16.1 20 -
ノニオンb3 	-	-	20	-	Nonion b3 20
ノニオンb 4 	-	-	-	14. 3	Nonion b4 14.3
ノニオン 5 - 80	-	-	-	_	Nonion b5 80
ノニオンb6 	60	40. 6	-	_	Nonion b6 60 40.6
A: B重量比 40:60 20:80	40:60	43:57	60:40	66:34	A: B weight ratio 40: 60 43: 57 60: 40 66: 34 40: 60 2 0: 80
抱水能 ◎ ◎	0	0	0	0	Water-holding ability .dbl circdbl circdbl circdbl circ.
[0020]					[0020]
/ ± 4 1					(T-LL A)
【表 4 】					[Table 4]
表4:洗浄基剤組成	および評	価結果			Table 4: Cleansing base composition and evaluation result
	および評		€ 施	例	•
	および評 14		E 施 16	<b>例</b> 17	Table 4: Cleansing base composition and evaluation result
表 4 :洗浄基剤組成		3			Table 4: Cleansing base composition and evaluation result  Working Example
表 4 : 洗浄基剤組成 8		3			Table 4: Cleansing base composition and evaluation result  Working Example  14 15 16 17 18
表 4 : 洗浄基剤組成。  18  洗浄基剤組成物(wt%)		3			Table 4: Cleansing base composition and evaluation result  Working Example  14 15 16 17 18  Cleansing base composition (wt%)
表 4 : 洗浄基剤組成 3 18 洗浄基剤組成物(wt%)		3	16		Table 4 : Cleansing base composition and evaluation result  Working Example  14 15 16 17 18  Cleansing base composition (wt%)  Ingredient A
表4:洗浄基剤組成が 18 洗浄基剤組成物(wt%) A成分 ノニオンa3 ー ノニオンa5 ー	14	15 —	16 81. 4	17	Table 4 : Cleansing base composition and evaluation result  Working Example  14 15 16 17 18  Cleansing base composition (wt%)  Ingredient A  Nonion a3 81.4
表4:洗浄基剤組成が 18 洗浄基剤組成物(wt%) A成分 ノニオンa3 ー ノニオンa5 ー	14 	15 —	16 81. 4	17	Table 4 : Cleansing base composition and evaluation result  Working Example  14  15  16  17  18  Cleansing base composition (wt%)  Ingredient A  Nonion a3 - 81.4  Nonion a5 - 34.6  3.6  14 -

ノニオンb2

23.9

ノニオンb2 -	_	65. 4	15	-	Nonion b2 - 65.4 15
ノニオン <b>Ь</b> 5 67	59. 1	-	-	36	Nonion b5 59.1 36 67
ノニオンb 6 ー	-	-	-	50	Nonion b6 50 -
A:B重量比 33:67	41:59	35:65 8	5:15	14:86	A: B weight ratio 41: 59 35: 65 85: 15 14: 86 33: 67
抱水能 ◎	0	0	Ο,	0	Water-holding ability .dbl circdbl circcirc.
【0021】実施例1	9~22				[0021] Working Example 19 to 22
表 5 に示すようにドラ を調製し、この洗浄基 、抱水能を評価した。	・イクリーニ ・剤組成物を	ニング用券 を用いて券	も浄基系 も浄剤で	<b>剤組成物</b> を調製し	As shown in Table 5, cleansing base composition for dry cleaning was manufactured, the detergent was manufactured making use of this cleansing base composition, water-holding ability wasappraised.
[0022]					[0022]
【表5】					[Table 5]
表5:洗浄基剤組成	および評価	西結果			Table 5 : Cleansing base composition and evaluation result
実 施 例					Working Example
0 21 22			19	2	19 20 21 22
洗浄剤(wt%)					Detergent (wt%)
洗浄基剤組成物					Cleansing base composition
A成分					Ingredient A
ノニオンa 1 .8 – –			30	18	Nonion al 30 18.8
ノニオンa3 .5 35.9 29.6			-	6	Nonion a3 - 6.5 35.9 29.6
B成分					Ingredient B
/ <del></del>					

24

Nonion b2

20

20 24.7 23.9 -

ノニオン 6 - 20	_	-	Nonion b6 20
ステアリルエチルジヒドロキシエチル 8.1 3.9		-	Stearyl ethyl dihydroxy ethyl 8.1 3.9
アンモニウムエチルサルフェート			Ammonium ethyl sulfate
ジオクチルスルフォコハク酸ナトリウム 4 2.0 16.3	12	7.	Dioctyl sulfo sodium succinate 12 7.4 2.0 16.3
ベンジルアルコール 10 10	10	10	Benzyl alcohol 10 10 10 10
ナフテゾールL .6 20.1 20.2	28	32	ナフテゾ-jp11 L 28 32.6 2 0.1 20.2
A: B重量比:49 60:40 60:40	60:40	51	A: B weight ratio 60:40 51:49 60:40 60:40
抱水能	0	0	Water-holding ability .dbl circdbl circ.